## 19日本国特許庁

① 特許出願公開

## 公開特許公報

昭52—111430

50Int. Cl2.

C 23 F 11/12

C 23 F 11/16

C 23 F 7/00

識別記号

60日本分類 12 A 41 12 A 8

庁内整理番号 7537 - 427511 - 42

@公開 昭和52年(1977)9月19日

発明の数 1 審查請求 未請求

(全 6 百)

64銀および銀合金の表面変色防止剤

②特

昭51-27793

②出

昭51(1976)3月15日 願

79発明

川名耕夫

東京都大田区雪谷大塚町1番7 号アルプス電気株式会社内

@発 明 者 荒健夫

> 東京都大田区雪谷大塚町1番7 号アルプス電気株式会社内

アルプス電気株式会社 创出 願

東京都大田区雪谷大塚町1番7

田田

1. 発明の名称

銀および銀合金の表面変色防止剤

2. 特許請求の範囲

メルカプト化合物にアルカリ性化合物とアルコ ールを配合したものと、ラウレート系ジノルマル オクチル錫ジラウレート等の有機錫の化合物とを 含有することを特徴とする銀および銀合金の表面 変色防止剂,

3. 発明の詳細な説明

本発明は銀および銀合金の表面変色防止剤に関 し、その目的とするところは、硫化水素およびア ンモニアを含有する雰囲気中において、銀および 銀合金の表面変色防止効果に優れると共に、銀お よび銀合金を使用した電気後点の接触抵抗を長期 間にわたり安定化させ、且つ、摺駒後点の摺動雑 音(ノイズ)の発生を抑制する効果を有する銀お よび銀合金の表面変色防止剤を提供することにあ る。

従来、銀および銀合金の表面変色防止剤(以下、

変色防止剤と略記する)は種々発明され、例えば メルカプト化合物を主剤として不揮発性浴剤を混 和し、または混和しないもの(特公昭39ー | 4366号)、有機硫黄含有錫(M)化合物を主剤 としたもの(特開昭49一112837号)等が 開示されているが、メルカフト化合物を主剤とし たものは、メルカプト化合物が塩基性媒体中では 有効な保護作用を有しないとされ、また、すべて のメルカプト化合物はアンモニアの存在下では硫 化水素に対して不安定であるという特性を有し、 硫化水素ーアンモニア含有雰囲気中では変色防止 効果が不充分であり、有機硫黄含有錫CM化合物を 主剤としたものは銀表面を不動態化するので、変 色防止効果はともかくとしても、銀接点に使用し た場合は電気抵抗が大きくなる欠点があり、また、 上記2系統に属すると考えられる市販の変色防止 削もあるが、従来の変色防止剤は硫化水素-アン モニア含有雰囲気中では効果が不充分で、特に電 気後点用に適したものはなかつた。

本発明は叙上の点に鑑みなされたもので、本発

明者は、先に、メルカプト化合物にアルカリ性化合物を配合したものと、有機錫(M)化合物とを主要成分とする変色防止剤を発明(特願昭50~85112号)したが、その後の研究により該発明の主要成分に更に成分としてアルコールを添加することにより、硫化水素一アンモニア含有雰囲気中において優れた変色防止効果を有すると共に、銀および銀合金製(それらをメツキした物を含む)の電気接点に使用すると接触抵抗が長期間にわたり安定化し、特に摺馳接点に使用した場合、摺馳雑音(ノイズ)の発生が極めて少ない変色防止剤を発明したものである。

本発明の変色防止剤は、メルカプト化合物、アルカリ性化合物、アルコール、およびラウレート系シノルマルオクチル錫シラウレート等の有機錫(M)化合物を主要配合成分とす組成物であるが、次に各配合成分とその配合量等について説明する。

メルカプト化合物としては炭素数が 4 ~ 20 の範囲の脂肪族メルカプタンを使用し、その代表 的なものとしては、ラウリールメルカプタン

ペンチルアルコール ( $C_5H_{14}OH$ )

ヘキシルアルコール (CeH15OH)

ヘブチルアルコール (C7H15OH)

オクチルアルコール (CaH<sub>1</sub>,OH)

ノニルアルコール (CoH1oOH)

デシルアルコール (C10H21OH)

ペンタチルアルコール (C<sub>15</sub>H<sub>51</sub>OH)

エイ コチルアルコール  $(C_{20}H_{41}OH)$ 

等があり、変性アルコールも使用できる。実験の 結果、組成物の全量に対しアルコールを10 wt. % 以上配合すると、接触抵抗の安定化と指動雑音の 抑制に効果があり、配合量が10 wt. % 未満の 場合はその効果が不充分になることが解つた。これは充分なアルコールの存在によりメルカプト化 合物が良く分散するためと考えられるが、炭素数 1~80アルコールにおいて特に好結果が得られた。

有機錫WI化合物としては、一般構造式が、

$$\binom{\mathbb{R}_1}{\mathbb{R}_2} > \mathbb{S}n$$
  $\binom{\mathbb{R}_1}{n}$   $\cdots$   $(1)$ 

 $(C_{12}H_{25}SH)$ 、フザニルメルカプタン  $(C_6H_5SH)$ 、2 ・メルカプト・ペンゾトリアゾール  $(C_7H_5NSH)$ 、チオーβーナフトール  $(C_{10}H_7SH)$ 、チオアンスラノール  $(C_{14}H_9SH)$ 等があり、これらのメルカプタンは、それぞれ単独で、または2種以上を混合して使用することができる。

アルカリ性化合物としては、NH4OH、NaOH、KOH
等を使用する。実験の結果、組成物の全量に対するその配合量はアルカリ強度により 1~20 wt.%
の範囲内が適当で、組成物 溶液の PH を 90 以上としたときに効果が大きいことが解つた。アルカリ性化合物の添加は硫化水素ーアンモニア含有雰囲気中においてメルカプト化合物の変色防止効果を安定化させる作用をするものと考えられる。アルコールとしては炭素数 1~20 の範囲のもの1が適当であり、その代表的なものとしては、

メチルアルコール  $(CH_3OH)$ エチルアルコール  $(C_2H_5OH)$ プロピルアルコール  $(C_3H_7OH)$ プチルアルコール  $(C_4H_9OH)$ 

(式中 $R_1$  および $R_2$  は同一、または異なる脂肪族 炭化水素基で、炭素数 2-22のアルキル基が望 ましく、nは 1-3の整数である)

のものと、一般式が

 $(R'_1)_{n'} - S_n(R'_2)_{4-n'} \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot (2)$ 

(式中、R<sub>1</sub> は脂肪族炭化水素基で、炭素数2~22のアルキルが望ましく、R<sub>2</sub> は脂肪族炭化水素基で、炭素数4~22のアルキル基、またはCH<sub>2</sub>CCCR<sub>3</sub> 基(R<sub>3</sub> は脂肪族炭化水素基である)が望ましく、nは1~3の整数である。)のもの等を使用し、脂肪族炭化水素基としては直鎖または分枝鎖のアルキル基で、特に炭素数22までのアルキル基、例えばメチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル&一ブチル、ペンチル、ヘキシル、ヘブチル、オクチル、イソオクチル、ノニル、デシル、ドデシル、テトラーデシル等が挙げられる。

その他、上記(1)、(2)の化合物に類似するものと して、例えば下記のようなものがある。 ジプチル錫ジラウレート (C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>)<sub>2</sub>・S<sub>n</sub>(OOCC<sub>11</sub>H<sub>23</sub>)<sub>2</sub> ジブチル錫ジステアレート  $(C_4H_9)_2 \cdot S_{76}(0000C_{17}H_{35})_2$ ジブチル錫マレエート

ジプチル錫アルキル(またはアリル) マレエート・アルコキサイド

上記有機錫W化合物はそれぞれ単独で、または2種以上を混合して使用できる。組成物の全量に対する有機錫M化合物の配合量は0.1~5.0 wt.%の範囲が適当であり、0.1 wt.%未満の場合は効果が不充分となり、5 wt.%を越えると溶解性が低下し、作業性に問題を生じる。なお、有機錫M化合物はアルカリ性溶液中においてメルカブト化合物の変色防止効果を高める作用をするものと考えられる。

なお、上記主要成分の他に、メルカプト化合物

の酸化による劣化、老化を防止するために、酸化防止剤としてペンゾトリアゾール(以下、B・Tと略記する)を添加すると効果がある。また、ポリオキシエチレン、アルキルエステルのような界面活性剤と組成物の溶剤を使用する。

溶剤としては水、アルコール(主要成分以外のもの)、ジオキサン、 1・1・1・トリエタン、トリクロールエチレン等を使用することができる。

次に本発明変色防止剤(溶液状組成物)の配合成分と配合割合とについて実施例を示す。 実施例!

配合成分	配合割合		
ラウリールメルカプタン	2.0 w t. %		
セシルメルカプタン	0.5		
チオーβーナフトール	0.1 . "		
B • T	0.1 "		
ジノルマルオクチル錫ジラウレート	1, () "		
ボリオキシエチレン・アルキルエーラ	ール		
	1.0 #		

ボリオキシエチレン・アルキルエステル

		1.02	v t , %	水	64.3wt	. %
	アンモニア水(濃度28%)	2 0.0	,	(PH、9,0以上)		
	エチルアルコール	1 0.0	,	实施例 3		
	水	6 4.3	,	ラウリールメルカプタン	2.0 w t	. %
	(PH、9.0以上)			セシルメルカブタン	0.5	,
	上記配合成分を常温において混合し	、撹拌》	昆和し	チオーβーナフトール	0.1	,
	て均一組成の組成物を鵲製した。な	お、以~	下、実	В • Т	0.1	,
	施例2~5の組成物も同様にして調	整した。	,	ジノルマルオクチル錫ジラウレート	1.0	,
	実施例 2			ボリオキシエチレン・アルキルエーラ	ナル	
	ラウリルメルカブタン	2.0 w	t. %		1.0	•
	セシルメルカブタン	0.5	#	ボリオキシエチレン・アルキルエスラ	テル	
	チオーβーナフトール	0.1	•		1.0	•
	В • Т	0. 1	n	アンモニア水(濃度28%)	2 0.0	"
	ジノマルオクチル錫ジラウレート	1.0	r	オクチルアルコール	1 0.0	*
À	ボリオキシエチレン・アルキルエー	テル		水	6 4.3	
7		1.0	,"	(PH、90以上)		
	ボリオキシエチレン・アルキルエス	ステル		実施例 4		
		1,0	,	ラウリルメルカプタン	2.01	w t. %
	アンモニア水(濃度28%)	2 0.0	,	セシルメルカプタン	0.5	,
	ペンチルアルコール	1 0.0	•	チオーβーナフトール	0.1	*

1.0

В • Т 0. | wt. % ジノルマルオクチル錫ジラウレート 1.0 # ボリオキシエチレン・アルキルエーテル 1.0 ポリオキシエチレン・アルキルエステル 1.0 アンモニア水(濃度28%) 2 0.0 ペンタチルアルコール 10.0 64.3 " (PH、9.0以上) 実施 例 5 2.0 w t. % ラウリルメルカブタン セシルメルカプタン 0.5 " チオーβーナフトール

В • Т

ボリオキシエチレン・アルキルエステル

ジノマルオクチル錫ジラウレート

ボリオキシエチレン・アルキルエーテル

1.0

1.0

0.1 "

0.1

1.0 "

L O

ラウリールメルカブタン 2.0 wt. % セシルメルカアタン 0.5 チオー 8 ーナフトール 0.1 ポリオキシエチレン・アルキルエーテル

ホリオキシエチレン・アルキルエステル

1.0 エチルアルコール

10.0 \* 8.5.3

(参考例2は実施例 I組成物から有機錫W)化合物 とアルカリ性化合物を除いた組成物である。) 参考例1、2の組成物は、実施例1の場合と同様 に配合成分を混合して調整した。

次に、実施例 1 ~ 5組成物、参考例 1、2組成 物および市販の変色防止剤A(輸入品)、B(国 産品)の9種類の組成物にそれぞれ浸漬処理した 各銀プレート試料を、硫化水素ーアンモニア含有 雰囲気中に暴露して、変色防止効果を試験した試 験結果について説明する。

上記9種類の組成物は何れも約40℃に加温、

アンモニア水(濃度28%) 20.0 wt. % エチルアルコール(溶剤分を含む) 74.3 \*

(PH、9.0以上)

なお、上記実施例 1~5組成物と変色防止効果、 その他を比較するために、次の参考例1、2の組 成物を調整した。

参考例 |

ラウリールメルカブタン 2.0 w t. % セシルメルカブタン 0.5 # チオー 8 ーナフトール 0.1 0.1 ジノルマルオクチル錫ジラウレート 1.0 ボリオシエナレン・アルキルエーテル



ポリオキシエチレン・アルキルエステル1.0 #

アンモニア水(濃度28%) 200 # 74.3 "

(参考例 | は実施例 | 組成物からアルコールを除

参考例2

いた組成物である。

保持し、それら溶液中に、予じめ表面を脱脂、清 浄にし、且つ、乾燥した銀ブレート試料を、それ ぞれ 1 分間浸漬した後、取出し、水洗後乾燥した 処理試料を、新たに調整した濃度10%の硫化ア ンモニウム溶液 100m &を入れた試験装置中の、 硫化水素-アンモニア・ガスを含有する雰囲気中 に48時間暴露し、各処理試料の表面の変色状態 を調べた。その結果、実施例1~5および参考例 1の組成物で処理した試料は全く変色が認められ なかつたが、参考例2の組成物で処理した試料は 3時間後には変色現象が認められ、1()時間後に は黒変し、もはや本来の使用に耐えない状態にな り、市販品A、Bは変色進行時間に差はあるか、 48時間放置後には何れも黒変状態になつた。

上記変色防止効果比較試験結果を第1図に示す。 なお、実施例1~5組成物で処理した銀ブレート の上記変色防止効果比較試験前後における接触抵 抗の変化を測定したが、0.5~1.5 mΩ の増加が あるのみで実用上、全く問題のないことが解った。

次に、銀メツキした同一形状の摺動式電気接点

を、実施例 1 ~ 5、参考例 1 および市販品 A、 B の8種類の変色防止剤に上述と同様にそれぞれ浸 潰処理したものについて、摺動動作試験を行ない 摺動動作回数と摺動雑音の発生変化との関係を調 べた。摺動雑音は接点摺動時の接触抵抗の変化に 4.図面の簡単な説明 よる接点間の電圧変化(摺動雑音電圧)により測 定した。その摺動動作回数と摺動雑音電圧との関 係を第2図に示す。

上記試験結果から、実施例!~5変色防止液で処 理したものは、参考例Iおよび市販品A、B変色 防止液で処理したものに比較して、摺動雑音の発 生が極めて少ないことが解つた。

本発明の変色防止剤は、銀および銀合金表面を 有する物を硫化水素-アンモニア含有雰囲気中に おいて使用する場合、第1図、変色防止効果比較 試験結果、およびその試験前後における接触抵抗 の変化測定、第2図、摺動雑音電圧比較試験結果 等から明らかなように、従来の市販品に比較して 表面変色防止効果が遥かに優れると共に、アルコ -ルを含まぬ参考例 | 組成物に比較しても、銀お

せ、褶動動作回数の増加による雑音電圧の変化を 測定した結果である。

(a)~(h)の折れ線は、(a)実施例 1、(b)実施例 2、(c) 实施例 3、(d)实施例 4、(e)实施例 5、(f)参考例 1、 (a)市販品A、(h)市販品Bの変色防止剤を使用した 場合を示す。

> 特許出願人 アルブス電気株式会社 代表者 片 岡 太郎

37

よび銀合金(それらをメツキした物を含む)から 成る電気接点、特に摺動接点に使用した場合、接 触抵抗が安定化し、且つ、摺動雑音の発生を極め て少なくする効果を奏するものである。

第1図は本発明の実施例1~5変色防止剤と参 考例 I 、 2 組成物と市販変色防止剤 A 、 B との変 色防止効果比較試験結果を示す図で、変色度を示 す単位は、清浄な銀板の表面変色度を 0 とし、一 方、2.0 voe % の硫化水素を含む雰囲気中に | () () 時間放置して十分変色した銀板試料の変色 度を10とし、その間を10等分して表したもの である。

(a)は実施例 1 ~ 5 と参考例 1、(b)は参考例 2、(c) は市販品 A、(A)は市販品 B の変色進行状態を示す カーブである。

第2図は接点の摺動動作回数と摺動雑音電圧と の関係を示す図で、供試各変色防止削にそれぞれ 浸漬処理され銀メツキした固定接点と可動接点と から成る摺動接点に接点圧508をかけて摺動さ

## 第1 图



